# PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

2000-239485

(43) Date of publication of application: 05.09.2000

(51)Int.CI.

CO8L 59/00 C08K 3/00 CO8K 5/21 CO8K 5/29 CO8L 33/02

(21)Application number: 11-363799

(71)Applicant: POLYPLASTICS CO

(22)Date of filing: 22.12.1999

(72)Inventor: HARASHINA HATSUHIKO

**KURITA HAYATO** 

(30)Priority

Priority number: 10370808

Priority date: 25.12.1998 Priority country: JP

## (54) POLYACETAL RESIN COMPOSITION AND ITS PRODUCTION

PROBLEM TO BE SOLVED: To improve the heat stability of a polyacetal resin and control the generation of formaldehyde.

SOLUTION: The polyacetal resin composition consists of 100 pts.wt. polyacetal resin, 0.0001-2 pts.wt. jonomet resin and 0.01-10 pts.wt. of at least one inhibitor selected from urea or its derivatives and amidine derivatives. The composition may also contain an antioxidant, an alkali or alkaline earth metal compound, a stabilizer, a coloring agent, a nitrogenous compound and the like.

#### LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[P atent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection 1

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

#### \* NOTICES \*

JPO and NCIPI are not responsible for any damages caused by the use of this translation.

- 1. This document has been translated by computer. So the translation may not reflect the original precisely.
- 2.\*\*\*\* shows the word which can not be translated.
- 3.In the drawings, any words are not translated.

#### CLAIMS

## [Claim(s)]

[Claim 1] The polyacetal resin constituent which consists of a kind of inhibitors chosen from polyacetal resin, ionomer resin, a urea or its derivative, and an amidine derivative at least.

[Claim 2] The polyacetal resin constituent according to claim 1 with which ionomer resin consists of ethylene—(meta) acrylic—acid copolymers.

[Claim 3] The polyacetal resin constituent according to claim 1 with which the metal of ionomer resin was chosen from alkali metal, alkaline earth metal, transition metals, and a periodic—table 3B group metal and which is a kind at least.

[Claim 4] The polyacetal resin constituent according to claim 1 with which the metal of ionomer resin was chosen from a lithium, sodium, a potassium, magnesium, calcium, barium, zinc, and aluminum and which is a kind at least.

[Claim 5] The polyacetal resin constituent according to claim 1 whose urea derivative is a mono-N-permutation urea or a urea condensation product.

[Claim 6] The polyacetal resin constituent according to claim 1 which was chosen from the group which a urea derivative becomes from the condensation product of biuret, BIUREA and a urea, and formaldehyde and which is a kind at least.

[Claim 7] The polyacetal resin constituent according to claim 1 whose urea derivative is a condensation produc of a urea and one to C6 aldehyde.

[Claim 8] The polyacetal resin constituent according to claim 1 whose urea derivative is mono-ureido or diureide.

[Claim 9] The polyacetal resin constituent according to claim 1 whose urea derivative is un-annular ureido or annular ureido.

[Claim 10] The polyacetal resin constituent according to claim 1 which is at least one sort chosen from the group which a urea derivative becomes from the ureido of dicarboxylic acid, the ureido of alpha—oxy acid, the ureido of beta—aldehydic acid, ureido acid, allantoin, and its derivative.

[Claim 11] The polyacetal resin constituent according to claim 1 whose urea derivative is the salt of monochrome or diureide, and a metal.

[Claim 12] The polyacetal resin constituent according to claim 11 which is a salt with at least one sort of metals chosen from the group to which a urea derivative serves as monochrome or diureide from alkali metal, alkaline earth metal, a periodic—table 1B group metal, a periodic—table 2B group metal, a periodic—table 4B group metal, and a periodic—table 8 group metal.

[Claim 13] The polyacetal resin constituent according to claim 1 whose urea derivative is the salt of allantoin o allantoin, and a metal.

[Claim 14] The polyacetal resin constituent according to claim 1 whose urea derivative is allantoin dihydroxy aluminum.

[Claim 15] The polyacetal resin constituent according to claim 1 whose amidine derivative is the nitrogen content compound of five membered—rings.

[Claim 16] The polyacetal resin constituent according to claim 1 whose amidine derivative is a creatinine or its derivative.

[Claim 17] The polyacetal resin constituent according to claim 1 which contains ionomer resin 0.0001 - 2 weight sections, and an inhibitor 0.01 - 10 weight sections to the polyacetal resin 100 weight section.

[Claim 18] Furthermore, the polyacetal resin constituent according to claim 1 which was chosen from an

antioxidant, alkali or the alkaline—earth—metal compound, the stabilizer, and the coloring agent and which contains a kind at least.

[Claim 19] Furthermore, the polyacetal resin constituent containing a nitrogen content compound according to claim 1.

[C laim 20] The polyacetal resin constituent according to claim 1 whose amount of generating formaldehyde is below surface area 2.0microper two g of mold goods when it saves at the temperature of 80 degrees C about mold goods in a closed space for 24 hours. [ of 1cm ]

[Claim 21] The manufacture approach of the polyacetal resin constituent which mixes polyacetal resin, ionomer resin, and an inhibitor according to claim 1.

[C laim 22] Polyacetal resin mold goods which consisted of polyacetal resin constituents according to claim 1. [C laim 23] Polyacetal resin mold goods according to claim 22 whose amount of generating formaldehyde is below surface area 2.0microper two g of mold goods when it saves at the temperature of 80 degrees C in a closed space for 24 hours. [ of 1cm ]

[Claim 24] Polyacetal resin mold goods according to claim 22 with which mold goods are chosen from autoparts, the electrical and electric equipment and electronic parts, building materials and a pipe fitting, a life and the components for cosmetics, and medical components and which are kinds at least.

[Translation done.]

THIS PAGE BLANK (USPTO)

#### (19)日本国特許庁(JP)

# (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号 特開2000-239485 (P2000-239485A)

(43)公開日 平成12年9月5日(2000.9.5)

(51) Int.Cl.7	識別記号	FI	テーマコード(参考)				
C 0 8 L 59/00		C 0 8 L 59/00					
C 0 8 K 3/00		C 0 8 K 3/00					
5/21		5/21					
5/29		5/29					
C 0 8 L 33/02		C 0 8 L 33/02					
		審査請求 未請求 請求項の数	文24 OL (全 15 頁)				
(21)出願番号	特願平11-363799	(71)出願人 390006323					
		ポリプラスチックス	<b>、株式会社</b>				
(22)出願日	平成11年12月22日(1999.12.22)	大阪府大阪市中央区	区安土町2丁目3番13号				
		(72)発明者 原科 初彦					
(31)優先権主張番号	特願平10-370808	静岡県富士市宮島9	73番地 ポリプラスチ				
(32)優先日	平成10年12月25日(1998.12.25)	ックス株式会社内					
(33)優先権主張国	日本(JP)	(72)発明者 栗田 早人					
		静岡県富士市宮島9	73番地 ポリプラスチ				
		ックス株式会社内					
		(74)代理人 100090686					
		弁理士 鍬田 充生	Ξ				

# (54) 【発明の名称】 ポリアセタール樹脂組成物及びその製造方法

#### (57)【要約】

【課題】 ポリアセタール樹脂の熱安定性を改善し、ホルムアルデヒドの発生を抑制する。

【解決手段】 ポリアセタール樹脂100重量部と、アイオノマー樹脂0.0001~2重量部と、尿素又はその誘導体及びアミジン誘導体から選択された少なくとも一種の抑制剤0.01~10重量部とでポリアセタール樹脂組成物を構成する。前記ポリアセタール樹脂組成物は、さらに酸化防止剤、アルカリ又はアルカリ土類金属化合物、安定剤、着色剤、窒素含有化合物などを含んでもよい。

#### 【特許請求の範囲】

【請求項1】 ポリアセタール樹脂と、アイオノマー樹脂と、尿素又はその誘導体及びアミジン誘導体から選択された少なくとも一種の抑制剤とで構成されているポリアセタール樹脂組成物。

【請求項2】 アイオノマー樹脂が、エチレンー(メタ)アクリル酸共重合体で構成される請求項1記載のポリアセタール樹脂組成物。

【請求項3】 アイオノマー樹脂の金属が、アルカリ金属、アルカリ土類金属、遷移金属及び周期表3B族金属 10 から選択された少なくとも一種である請求項1記載のポリアセタール樹脂組成物。

【請求項4】 アイオノマー樹脂の金属が、リチウム、ナトリウム、カリウム、マグネシウム、カルシウム、バリウム、亜鉛及びアルミニウムから選択された少なくとも一種である請求項1記載のポリアセタール樹脂組成物。

【請求項5】 尿素誘導体が、モノN-置換尿素又は尿素縮合体である請求項1記載のポリアセタール樹脂組成物。

【請求項6】 尿素誘導体が、ビウレット、ビウレア、及び尿素とホルムアルデヒドとの縮合体からなる群より選択された少なくとも一種である請求項1記載のポリアセタール樹脂組成物。

【請求項7】 尿素誘導体が、尿素とC1.6アルデヒド との縮合体である請求項1記載のポリアセタール樹脂組 成物。

【請求項8】 尿素誘導体が、モノウレイド、又はジウレイドである請求項1記載のポリアセタール樹脂組成物。

【請求項9】 尿素誘導体が、非環状ウレイド又は環状ウレイドである請求項1記載のポリアセタール樹脂組成物

【請求項10】 尿素誘導体が、ジカルボン酸のウレイド、 $\alpha$  ーオキシ酸のウレイド、 $\beta$  ーアルデヒド酸のウレイド、ウレイド酸、アラントイン及びその誘導体からなる群より選択される少なくとも1 種である請求項1 記載のポリアセタール樹脂組成物。

【請求項11】 尿素誘導体が、モノ又はジウレイドと 金属との塩である請求項1記載のポリアセタール樹脂組 40 成物。

【請求項12】 尿素誘導体が、モノ又はジウレイドと、アルカリ金属、アルカリ土類金属、周期表1B族金属、周期表2B族金属、周期表3B族金属、周期表4B族金属、及び周期表8族金属からなる群より選択される少なくとも1種の金属との塩である請求項11記載のポリアセタール樹脂組成物。

【請求項13】 尿素誘導体が、アラントイン又はアラントインと金属との塩である請求項1記載のポリアセタール樹脂組成物。

【請求項14】 尿素誘導体が、アラントインジヒドロキシアルミニウムである請求項1記載のポリアセタール 樹脂組成物。

【請求項15】 アミジン誘導体が、5員環の窒素含有 化合物である請求項1記載のポリアセタール樹脂組成 物。

【請求項16】 アミジン誘導体が、クレアチニン又は その誘導体である請求項1記載のポリアセタール樹脂組 成物。

(0 【請求項17】 ポリアセタール樹脂100重量部に対して、アイオノマー樹脂0.0001~2重量部、抑制剤0.01~10重量部を含む請求項1記載のポリアセタール樹脂組成物。

【請求項18】 さらに、酸化防止剤、アルカリ又はアルカリ土類金属化合物、安定剤及び着色剤から選択された少なくとも一種を含む請求項1記載のポリアセタール樹脂組成物。

【請求項19】 さらに、窒素含有化合物を含む請求項1記載のポリアセタール樹脂組成物。

20 【請求項20】 成形品について、温度80℃で24時間密閉空間で保存した時、発生ホルムアルデヒド量が成形品の表面積1cm<sup>2</sup>当たり2.0μg以下である請求項1記載のポリアセタール樹脂組成物。

【請求項21】 ポリアセタール樹脂と、アイオノマー 樹脂と、請求項1記載の抑制剤とを混合するポリアセタ ール樹脂組成物の製造方法。

【請求項22】 請求項1記載のポリアセタール樹脂組成物で構成されたポリアセタール樹脂成形品。

【請求項23】 温度80℃で24時間密閉空間で保存 30 した時、発生ホルムアルデヒド量が成形品の表面積1 c m²当たり2.0 μg以下である請求項22記載のポリ アセタール樹脂成形品。

【請求項24】 成形品が、自動車部品、電気・電子部品、建材・配管部品、生活・化粧品用部品及び医用部品から選択される少なくとも一種である請求項22記載のポリアセタール樹脂成形品。

#### 【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、ホルムアルデヒド 2 発生量が著しく抑制され、成形加工性に優れたポリアセタール樹脂組成物及びその製造方法に関する。

[0002]

【従来の技術】ポリアセタール樹脂は、機械的性質、耐疲労性、耐摩擦・摩耗性、耐薬品性及び成形性に優れているため、自動車部品、電気・電子機器部品、その他の精密機械部品、建材・配管部材、生活・化粧用部品、医用部品などの分野において広く利用されている。しかしながら、用途の拡大、多様化に伴い、その品質に対する要求はより高度化する傾向を示している。ポリアセタール樹脂に要求される特性として、押出又は成形工程など

の加工工程における機械的強度が低下しないこと、金型 への付着物(モールドデポジット)が発生しないこと、 長期加熱条件下(ヒートエージング)における機械的物 性が低下しないこと、成形品のシルバーストリークやボ イドなどの成形不良が生じないことなどが挙げられる。 これらの現象の重要因子の1つに加熱時のポリマーの分 解が挙げられる。特に、ポリアセタール樹脂は、その化 学構造から本質的に、加熱酸化雰囲気下、酸性やアルカ リ性条件下では容易に分解されやすい。そのため、ポリ アセタール樹脂の本質的な課題として、熱安定性が高 く、成型加工過程又は成形品からのホルムアルデヒドの 発生を抑制することが挙げられる。ホルムアルデヒドは 化学的に活性であり、酸化によりギ酸となり耐熱性に悪 影響を及ぼしたり、電気・電子機器の部品などに用いる と、金属製接点部品が腐蝕したり有機化合物の付着によ り変色し、接点不良を生じる。さらにホルムアルデヒド 自体が、部品組立工程での作業環境や最終製品の使用周 辺の生活環境を汚染する。

【0003】化学的に活性な末端を安定化するため、ホモポリマーについては、重合体の末端をアセチル化などによりエステル化する方法、コポリマーについては、重合時にトリオキサンと環状エーテル、環状ホルマールなどの隣接炭素結合を有するモノマーとを共重合した後、不安定な末端部分を分解除去して不活性な安定末端とする方法などが知られている。しかしながら、加熱時にはポリマーの主鎖部分での解裂分解も起こり、その防止には、上記処理のみでは対処できず、実用的には酸化防止剤及びその他の安定剤の添加が必須とされている。

【0004】しかし、これら安定剤を配合しても、ボリアセタール樹脂の分解を完全に抑制することは困難であり、実際には組成物を調製するための押出や成形工程での溶融加工の際、押出機や成形機のシリンダー内で熱や酸素の作用を受け、主鎖の分解や充分に安定化されていない末端からホルムアルデヒドが発生し、押出成形加工時に作業環境を悪化させる。また、長時間にわたり成形を行なうと、金型に微粉状物、タール状物が付着し(モールドデポジット)、作業効率を低下させるとともに、成形品の表面状態を低下させる最大要因の1つとなっている。さらに、ポリマー分解により機械的強度の低下、樹脂の変色が生じる。このような点から、ポリアセター40ル樹脂については、より効果的な安定化処方を求めて多大な努力が続けられている。

【0005】ポリアセタール樹脂に添加される酸化防止剤としては、立体障害を有するフェノール化合物(ヒンダードフェノール)、立体障害を有するアミン化合物(ヒンダードアミン)が知られており、その他の安定剤として、メラミン又はその誘導体、ポリアミド、ポリアクリルアミド誘導体などの特定の窒素含有化合物、アミジン化合物、アルカリ金属水酸化物やアルカリ土類金属水酸化物、有機又は無機酸塩などが使用されている。ま 50

た、通常、酸化防止剤は他の安定化剤と組み合わせて用いられる。しかし、このような添加剤を用いても、ポリアセタール樹脂に対して高い安定性を付与することは困難である。

【0006】特開昭52-59646号公報には、ポリアセタールコポリマーに酸化防止剤、アルキレンウレタン類、及び尿素を添加することにより、熱及び酸化雰囲気に対する安定性を改善させ、着色を生じないポリアセタール樹脂組成物が開示されている。しかし、酸化防止剤及び尿素の添加だけでは、未だホルムアルデヒドの発生を顕著に抑制することが困難である。

【0007】特開昭61-145245号公報には、ポリアセタールの熱安定性を改良するため、アセタールポリマーに、α-オレフィンとα、β-エチレン性不飽和カルボン酸との低分子量コポリマーのイオン性塩を少量配合した成形用組成物が開示されている。また、アミジン系安定剤として、シアノグアニジン類、トリアジン類などを用いることが記載されている。

【0008】特開昭63-260949号公報には、ポリアセタール樹脂に、ヒンダードフェノール、ヒドロキシカルボン酸の金属塩、滑剤、窒素含有熱安定剤(メラミン、シアノグアニジンなどのアミジン化合物)、核形成剤、帯電防止剤などを添加したポリアセタール成形用組成物が開示されている。この文献では、前記添加剤により、加熱老化中の黄変に対する耐性、機械的性質、加工適性、紫外線に対する安定性、及び静電気の蓄積に対する抵抗を向上させている。

【0009】しかし、これらの文献では、熱安定性、機械的性質、成形加工性などは改善できるものの、ホルムアルデヒド発生を大幅に抑制することが困難である。

#### [0010]

【発明が解決しようとする課題】従って、本発明の目的は、ポリアセタール樹脂の熱安定性、特に成形加工時の溶融安定性を改善できる樹脂組成物及びその製造方法、並びに成形品を提供することにある。

【0011】本発明の他の目的は、少量の添加でホルムアルデヒドの生成を著しく抑制でき、作業環境を改善できるポリアセタール樹脂組成物及びその製造方法、並びに成形品を提供することにある。

7 【0012】本発明のさらに他の目的は、過酷な条件下であってもホルムアルデヒドの生成を抑制して、金型への分解物などの付着、成形品からの分解物の浸出や成形品の熱劣化を抑制できるとともに成形品の品質を向上し、成形性を改善できるポリアセタール樹脂組成物及びその製造方法、並びに成形品を提供することにある。

#### [0013]

【課題を解決するための手段】本発明者らは、上記の目的を達成するため、ポリアセタール樹脂の安定剤に関して探索検討を行なった結果、アイオノマー樹脂と特定の抑制剤とを組み合わせて用いると、ポリアセタール樹脂

の安定剤、特に加工時の安定剤として顕著な効果を示す ことを見いだし、本発明を完成するに至った。

【0014】すなわち、本発明のポリアセタール樹脂組成物は、ポリアセタール樹脂と、アイオノマー樹脂と、尿素又はその誘導体及びアミジン誘導体から選択された少なくとも一種の抑制剤とで構成されている。前記ポリアセタール樹脂100重量部に対して、前記アイオノマー樹脂の割合は0.0001~2重量部程度、抑制剤の割合は0.01~10重量部程度であってもよい。前記ポリアセタール樹脂組成物は、さらに酸化防止剤、アルカリスはアルカリ土類金属化合物、安定剤、着色剤などを含んでもよい。

【0015】本発明には、前記ポリアセタール樹脂組成物の製造方法及び前記ポリアセタール樹脂組成物を成形して得られる成形品も含まれる。

#### [0016]

【発明の実施の形態】本発明のポリアセタール樹脂組成物は、ポリアセタール樹脂と、アイオノマー樹脂と、抑制剤とで構成される。

【0017】ポリアセタール樹脂とは、オキシメチレン 20 基 (- C H₂ O -) を主たる構成単位とする高分子化合 物であり、ポリアセタールホモポリマー(例えば、米国 デュポン社製, 商品名「デルリン」、旭化成(株)製、 商品名「テナック4010」など)、オキシメチレン基 以外に他のコモノマー単位を含有するポリアセタールコ ポリマー (例えば、ポリプラスチックス (株) 製, 商品 名「ジュラコン」など)が含まれる。コポリマーにおい て、コモノマー単位には、炭素数2~6程度(好ましく は炭素数2~4程度)のオキシアルキレン単位(例え ば、オキシエチレン基( $-CH_2CH_2O-$ )、オキシプ 30 ロピレン基、オキシテトラメチレン基など)が含まれ る。コモノマー単位の含有量は、少量、例えば、ポリア セタール樹脂全体に対して、0.01~20モル%、好 ましくは 0.03~10モル% (例えば、0.05~5 モル%)、さらに好ましくは0.1~5モル%程度の範 囲から選択できる。

【0018】ポリアセタールコポリマーは、二成分で構成されたコポリマー、三成分で構成されたターポリマーなどであってもよい。ポリアセタールコポリマーは、ランダムコポリマーの他、ブロックコポリマー、グラフトコポリマーなどであってもよい。また、ポリアセタール樹脂は、線状のみならず分岐構造であってもよく、架橋構造を有していてもよい。さらに、ポリアセタール樹脂の末端は、例えば、酢酸、プロピオン酸などのカルボン酸又はそれらの無水物とのエステル化などにより安定化してもよい。ポリアセタールの重合度、分岐度や架橋度も特に制限はなく、溶融成形可能であればよい。

【0019】前記ポリアセタール樹脂は、例えば、ホルムアルデヒド、パラホルムアルデヒド、アセトアルデヒドなどのアルデヒド類、トリオキサン、エチレンオキサ 50

イド、プロピレンオキサイド、1, 3-ジオキソラン、ジエチレングリコールホルマール、<math>1, 4-ブタンジオールホルマールなどの環状エーテルや環状ホルマールを重合することにより製造できる。

【0020】アイオノマー樹脂は、オレフィンと重合性不飽和カルボン酸 ( $\alpha$ ,  $\beta$ -エチレン性不飽和カルボン酸) との共重合体で構成され、共重合体に含有されるカルボキシル基の少なくとも一部が金属イオンにより中和されている。

【0021】前記オレフィンとしては、エチレン、プロピレン、プテンなどの $\alpha$  –  $C_{2-10}$  オレフィンなどが例示できる。

【0022】重合性不飽和結合を有するカルボン酸には、例えば、不飽和モノカルボン酸 [アクリル酸などのプロペン酸、ビニル酢酸、メタクリル酸、クロトン酸、イソクロトン酸などのプテン酸などの $C_{3-10}$ カルボン酸(好ましくは $C_{3-6}$ カルボン酸など)など]、不飽和ジカルボン酸 [マレイン酸、フマル酸、イタコン酸又はそれらの無水物、もしくはそれらのモノエステルなどが含まれる。

【0023】前記重合性不飽和カルボン酸のうち、特に  $\alpha$ ,  $\beta$ -エチレン性不飽和カルボン酸が好ましく、例えば、(メタ) アクリル酸、エタクリル酸などの重合性不飽和モノカルボン酸、イタコン酸、マレイン酸、フマル酸などの重合性不飽和多価カルボン酸又はその酸無水物、及び多価カルボン酸(例えばジカルボン酸)のモノエステル(マレイン酸モノエチル、フマル酸モノメチル、フマル酸モノエチルなどのモノ $C_1$  10 アルキルエステル)などが好適に使用できる。このような不飽和カルボン酸は、単独で使用してホモポリマーを構成してもよく、二種以上を組み合わせてコポリマーを構成してもよい。

【0024】前記共重合体は、さらに他の共重合性単量体と多元共重合体を構成してもよい。共重合性単量体には、(メタ)アクリル酸エステル [例えば、(メタ)アクリル酸メチル、(メタ)アクリル酸エチル、(メタ)アクリル酸ブチルなどのアルキルエステル (特に、C」のアルキルエステルなど)など]、マレイン酸ジメチル、フマル酸ジメチルなどのジカルボン酸ジC」。アルキルエステルなどが含まれる。カルボキシル基を有する重合体には、ポリオレフィン(例えば、ポリエチレン、ポリプロピレン、エチレンープロピレン共重合体など)に重合性不飽和カルボン酸がグラフトした酸変性ポリオレフィンも含まれる。

【0025】好ましい共重合体としては、エチレンー (メタ) アクリル酸共重合体、プロピレンー (メタ) アクリル酸共重合体、エチレンープロピレンー (メタ) アクリル酸共重合体などが例示できる。特にエチレンー (メタ) アクリル酸共重合体が好ましい。

∅ 【0026】アイオノマー樹脂における重台性不飽和カ

ルボン酸単位の含有量は、 $0.1\sim70$  モル%、好ましくは $0.2\sim50$  モル%、さらに好ましくは $1\sim30$  モル%程度である。また、前記共重合体の分子量は特に制限されないが、例えば、数平均分子量が $5\times10^2\sim1\times10^5$ 、好ましくは $1\times10^3\sim5\times10^4$ 程度の範囲から選択できる。

【0027】前記アイオノマー樹脂の金属としては、通 常、アルカリ又はアルカリ土類金属、遷移金属、周期表 3 B族金属などが使用できる。金属の原子価は、 $1\sim4$ 価、好ましくは1~3価程度である。好ましい金属とし 10 ては、アルカリ金属(リチウムLi, ナトリウムNa, カリウムK, セシウムCsなど)、アルカリ土類金属 (マグネシウムMg, カルシウムCa、ストロンチウム Sr,バリウムBaなど)、遷移金属(鉄Fe,ルテニ ウムRu、銅Cu、銀Ag、亜鉛2nなど)、周期表3 B族金属(アルミニウムAlなど)などが挙げられる。 1 価金属イオンとしては、Li, Na, K, Csなど、 2価金属イオンとしては、Mg, Ca, Sr, Ba, C u, Znなど、3価金属イオンとしては、Al, Feな どが挙げられる。特に好ましい金属は、Li, Na, M g, Ca, Znなどである。前記金属は一種又は二種以 上組み合わせて使用できる。

【0028】前記共重合体の有するカルボキシル基の少なくとも一部は、前記金属(通常、金属イオン)により中和されて塩を形成しており、その中和の割合(中和度)は、全カルボキシル基の $1\sim95\%$ 、好ましくは $5\sim90\%$ (例えば、 $10\sim80\%$ )程度である。

【0029】このようなアイオノマー樹脂は、例えば、A-CACLYN(アライド・シグナル社製)、ハイミラン(三井デュポンポリケミカル社製)、サーリン(デ 30ュポン社製)などとして市販されている。

【0030】本発明の特色は、前記アイオノマー樹脂と特定の抑制剤とを組み合わせて添加することにより、ポリアセタール樹脂の加工安定性を著しく向上させ、ホルムアルデヒドの発生を著しく抑制する点にある。前記組み合わせにより、従来の安定剤をはるかに凌駕する安定化効果が発現し、加工性に優れたポリアセタール樹脂組成物を得ることができる。

【0031】抑制剤としては、尿素又はその誘導体、アミジン誘導体(非メラミン系アミジン誘導体)などが挙げられる。

【0032】尿素誘導体としては、例えば、アルキル基などの置換基が置換したN-置換尿素 [例えば、N-メチル体、N-エチル体などのN-C1。アルキル体、アルキレンジウレア (例えば、メチレンジウレアなどのC16アルキレンジウレアなど) など]、尿素縮合体などが挙げられる。尿素縮合体は、非環状であっても、環状であってもよく、非環状縮合体には、例えば、尿素の二量体(例えば、ビウレット、ビウレアなど)、尿素の多量体、尿素とアルデヒド化台物との縮合体などが含まれ

る。この縮合体としては、C」。アルデヒドとの縮合体、例えば、尿素とイソブチルアルデヒドとの非環状縮合体(イソブチリデンジウレアなど)、尿素とホルムアルデヒドとの非環状縮合体などが挙げられる。前記尿素とホルムアルデヒドとの非環状縮合体では、1又は複をの尿素単位が縮合していてもよく、n個のメチレン鎖を介して(n+1)個の尿素単位が縮合していてもよく、n個のメチレン鎖を介して(n+1)個の尿素単位が縮合していてもよい。前記非環状縮合体は単独で又は二種以上組合せて混合物として使用できる。この混合物は、例えば、ホルム窒素(メチレンジウレアなどの混合物は、例えば、ホルム窒素(メチレンジウレアなどの混合物)として三井化学(株)より市販されている。また、尿素誘導体は、尿素樹脂であってもよい。尿素誘導体は、尿素樹脂であってもよい。尿素誘導体は、尿素樹脂であってもよい。尿素誘導体は、尿素樹脂であってもよい。尿素誘導体は、尿素樹脂であってもよい。尿素誘導体は、尿素樹脂であってもよい。尿素誘導体は、尿素樹脂であってもよい。尿素誘導体は単独で又は二種以上組み合わせて使用できる。

【0033】好ましい尿素誘導体には、ウレイド誘導体 (例えば、モノウレイド及びジウレイド、又はそれらの 誘導体など) が含まれる。さらに、尿素誘導体には、非 環状ウレイド又は環状ウレイドが含まれる。

【0034】非環状モノウレイドとしては、C26ジカルボン酸のウレイド酸 [例えば、シュウ酸のウレイド酸 (オキサルル酸)、マロン酸のウレイド酸 (マロヌル酸) など] 又はこれらの誘導体 (例えば、ウレイド酸の酸アミド)、あるいはウレイド基を有するカルボン酸 [例えば、ウレイド半酸、ウレイド酢酸などのウレイド基含有 C16モノカルボン酸、ウレイドコハク酸 (カルバミルアスパラギン酸) などのカルバミド基含有酸アミド (アロファン酸アニリド、アロファン酸アミドなど)及びカルバミド基含有エステル (アロファン酸エステル びカルバミド基含有エステル (アロファン酸エステル など)などが例示できる。非環状ジウレイドとしては、C2·6カルボン酸のジウレイド [例えば、酢酸のジウレイド (アラントイン酸)など] などが例示できる。

【0035】環状モノウレイドとしては、尿素とアセトアルデヒドとの環状縮合体(例えば、クロチリデンジウレアなど)、アラントイン、及びこれらの誘導体などが挙げられる。

【0036】また、モノウレイド又はジウレイド、特に 環状ウレイド誘導体は金属塩、例えば、アルカリ金属塩 (Li, Na, Kなどの周期表1A族金属塩), アルカリ土類金属塩 (Mg, Ca, Sr, Baなどの周期表2 A属金属塩), 周期表1B族金属塩 (Cu, Agなどとの塩), 周期表2B族金属塩 (Znなどとの塩), 周期表3B族金属塩 (Al, Ga, lnなどとの塩), 周期表4B族金属塩 (Sn, Pbなどとの塩), 周期表8族金属塩 (Fe, Co, Ni, Pd, Plなどとの塩)などの金属塩 (1~4 価程度の金属塩)を形成してもよい。

であってもよく、非環状縮合体には、例えば、尿素の二 【0037】特に好ましい環状ウレイド誘導体には、ア 量体(例えば、ビウレット、ビウレアなど)、尿素の多 ラントイン及びその誘導体が挙げられ、アラントイン誘 量体、尿素とアルデヒド化台物との縮合体などが含まれ 50 導体については成書「DICTIONARY OF ORGANIC COMPOUND S Vol. 1, p60 (1965 EYRE & SPOTTISWOODE-PUBLISHERS -LTD)」を参照できる。アラントイン誘導体としては、 例えば、アルキル基,シクロアルキル基,アリール基な どの各種の置換基が置換した置換アラントイン誘導体 (例えば、1-メチル体、3-メチル体、3-エチル 体、5-メチル体、1,3-ジメチル体、1,6-ジメ チル体、1,8-ジメチル体、3,8-ジメチル体、 1, 3, 6-トリメチル体、1, 3, 8-トリメチル体 などのモノ、ジまたはトリーC1-4アルキル置換体、5 -フェニル体などのアリール置換体など)、また、その 10 金属塩 [アルカリ金属塩(周期表1A属金属塩), アル カリ土類金属塩(周期表2A属金属塩), 周期表1B属 金属との塩, 周期表2B属金属との塩, 周期表3B属金 属との塩、周期表4B属金属との塩、周期表8属金属と の塩など]、アラントインとアルデヒド化合物との反応 生成物 [例えば、アラントインホルムアルデヒド付加体 又はそのアルコール変性体 (アルコキシメチル体など) など】、アラントインと窒素含有化合物(アミノ基又は イミノ基含有化合物など)との反応生成物 [例えば、2 - ピロリドン-5-カルボン酸塩との化合物(塩、分子 化合物 (錯体) など)、アラントインとイミダゾール化 合物との化合物(塩、分子化合物(錯体)など) ]、有 機酸塩なども使用できる。アラントインの金属塩の具体 例としては、アラントインジヒドロキシアルミニウム、 アラントインクロロヒドロキシアルミニウムなどが例示 でき、アミノ基又はイミノ基含有化合物との反応生成物 としては、アラントインソジウム - d 1 ピロリドンカル

9

【0038】アラントインと2-ピロリドン-5-カルボン酸塩との化合物については、特開昭51-3645 303号公報を参照でき、アラントインと塩基性アミノ酸との反応生成物については、特開昭52-102412号公報、特開昭52-25772号公報、特開昭52-31072号公報、特開昭51-19771号公報などを参照できる。アラントインとイミダゾール化合物との化合物については、特開昭57-118569号公報などを参照できる。アラントイン及びその誘導体の立体構造は特に制限されず、d体、1体及びd1体のいずれであってもよい。これらのアラントイン及びその誘導体は単独で又は二種以上組み40合わせて使用できる。

ボキシレートなどが例示できる。

【0039】アミジン誘導体には、RC(=NH)NH。(Rは、水素原子、アルキル基、アシル基を示す。)で表わされる構成単位を含むアミジン及びその誘導体が含まれる。アミジン誘導体の構造は、非環状であってもよく、非メラミン系(非トリアジン系)の環状アミジンであってもよい。さらに、アミジン誘導体には、前記Rがアミノ基であるグアニジン類(グアニジン誘導体)も含まれ、グアニジン類についても、その構造は、非環状であっても、環状であってもよい。非環状アミジンに50

は、例えば、アミジン又はその誘導体などが含まれる。 好ましいアミジン類は、グアニジン類であり、非環状グ アニジンには、例えば、非シアノ系グアニジン(グリコ シアミン、クレアチンなどのカルボキシル基を有するグ アニジン;グアノリンなどのエステル基を有するグアニ ジン:又はそれらの誘導体など)が含まれる。

【0040】好ましいグアニジン類は、環状グアニジン類である。環状グアニジンは、 $-R^1NC$ (=NH) $NR^2-(R^1及びR^2$ は、同一又は異なって、水素原子、アルキル基、又はアシル基を示す。)を環の構成単位として含んでいればよく、特に環のサイズには影響されないが、5 員環又は6 員環化合物が好ましい。前記式中、 $R^1$ 及び $R^2$ で表わされるアルキル基としては、 $C_{1-1}$ アルキル基、特にメチル基又はエチル基、アシル基としては、 $C_{1-1}$ アルキル基、特にホルミル基、アセチル基、又はプロピオニル基などが好ましく、水素原子が特に好ましい。

【0041】好ましい環状グアニジン類には、5員環窒素含有化合物が含まれる。5員環窒素含有化合物としては、グリコシアミジン又はその誘導体(例えば、グリコシアミジン、チオグリコシアミジン、クレアチニン、4ーメチルグリコシアミジン、4,4ーグリコシアミジンなど)、オキサリルグアニジン又はその構造と類似の環状グアニジン(例えば、オキサリルグアニジン、2,4ージイミノパラバン酸、2,4,5ートリイミノパラバン酸など)、ウラゾールの2つのオキソ基(=O)のうち、少なくとも1つのオキソ基(=O)をイミノ基(=NH)で置換した化合物(例えば、イミノウラゾール、イミノチオウラゾール、グアナジンなど)などが例示できる。

【0042】6員環窒素含有化合物には、非メラミン系化合物、例えば、イソシアヌル酸イミド又はその誘導体(例えば、イソアンメリド、イソアンメリン、又はこれらのN置換体など)、マロニルグアニジン、タルトロニルグアニジンなどの環状グアニジン又はその誘導体、メソキサリルグアニジンなどの環状グアニジン化合物などが例示できる。

【0043】前記グアニジン類の中では、5員環窒素含有化合物、特に、グリコシアミジン又はその誘導体が特の に好ましい。最も好ましい環状窒素含有化合物として、グリコシアミジン類(例えば、クレアチニンなど)が挙げられる。

【0044】前記尿素誘導体又はアミジン誘導体は、抑制剤として、単独で又は2種以上組み合わせて用いてもよい。

【0045】上記アイオノマーと抑制剤は、少量であってもアルデヒド(ホルムアルデヒドなど)を有効に捕捉して消臭できるとともに、樹脂との親和性も高い。そのため、樹脂組成物の特性を損なうことがなく、樹脂からのブリードアウトも防止でき、アルデヒド捕捉能を長期

間に亘り維持できる。

[0046] 本発明のポリアセタール樹脂組成物において、アイオノマー樹脂及び抑制剤の割合は、ポリアセタール樹脂100重量部に対して、アイオノマー樹脂0.0001~2重量部、好ましくは0.005~1.5重量部(例えば、0.01~1重量部)程度、抑制剤0.001~10重量部、好ましくは0.005~5重量部(例えば、0.01~2重量部)、さらに好ましくは0.02~1重量部程度である。アイオノマー樹脂の割合が0.0001重量部未満、抑制剤の割合が0.00 101重量部未満では、熱安定性の改良効果が十分でなく、ホルムアルデヒド発生の抑制効果も不十分である。また、アイオノマー樹脂の割合が2重量部を超え、抑制剤の割合が10重量部を超えるとポリアセタール樹脂本来の性質が損なわれる。

【0047】本発明のポリアセタール樹脂組成物は、さらに、酸化防止剤、アルカリ又はアルカリ土類金属化合物及び安定剤などを含んでもよい。

【0048】酸化防止剤には、例えば、フェノール系 (ヒンダードフェノール類など)、アミン系、リン系、 イオウ系、ヒドロキノン系、キノリン系酸化防止剤など が含まれる。

【0049】フェノール系酸化防止剤には、ヒンダード フェノール類、例えば、2,2′ーメチレンピス(4-メチルー6-t-ブチルフェノール)、4,4'-メチ レンビス(2,6-ジ-t-ブチルフェノール)、4, 4′-ブチリデンビス(3-メチル-6-t-ブチルフ ェノール)、2, 6-ジ-t-ブチル-p-クレゾール、1、3、5-トリメチル-2、4、6-トリス (3, 5-ジ-t-プチル-4-ヒドロキシベンジル)ベンゼン、1、6-ヘキサンジオールービス「3-(3, 5-ジ-t-ブチル-4-ヒドロキシフェニル) プロピオネート]、ペンタエリスリトールテトラキス [3-(3,5-ジ-t-ブチル-4-ヒドロキシフェ ニル)プロピオネート]、トリエチレングリコールービ ス[3-(3-t-ブチル-5-メチル-4-ヒドロキ シフェニル)プロピオネート]、 n-オクタデシル-3 - (4´, 5′-ジーtーブチルフェノール)プロピオ ネート、n-オクタデシル-3-(4′-ヒドロキシ-3′, 5′ -ジーt - ブチルフェノール) プロピオネー ト、ステアリル-2-(3,5-ジ-t-プチル-4-ヒドロキシフェノール) プロピオネート、ジステアリル -3, 5-ジ-t-ブチル-4-ヒドロキシベンジルホ スホネート、2-t-ブチル-6-(3-t-ブチル-5-メチルー2-ヒドロキシベンジル)-4-メチルフ ェニルアクリレート、N, N' - ヘキサメチレンビス (3, 5-ジーt-プチル-4-ヒドロキシーヒドロシ ンナマミド)、3,9-ビス(2-[3-(3-t-ブ チルー4ーヒドロキシー5ーメチルフェニル)プロビオ ニルオキシ]-1,1-ジメチルエチル)-2,4,

8, 10 - テトラオキサスピロ [5, 5] ウンデカン、4, 4' - チオビス (3 - メチル - 6 - t - ブチルフェノール)、1, 1, 3 - トリス (2 - メチル - 4 - ヒドロキシ - 5 - t - ブチルフェノール) ブタンなどが含まれる。

【0050】アミン系酸化防止剤には、ヒンダードアミ ン類、例えば、4-メトキシ-2,2,6,6-テトラ メチルピペリジン、4-ベンゾイルオキシ-2,2, 6,6-テトラメチルピペリジン、4-フェノキシー 2, 2, 6, 6 - テトラメチルピペリジン、ビスー (2, 2, 6, 6-テトラメチル-4-ピペリジル) オ ギサレート、ビスー(2, 2, 6, 6-テトラメチルー 4-ピペリジル)マロネート、ピスー(2, 2, 6, 6 -テトラメチル-4-ピペリジル) アジペート、ビスー (2, 2, 6, 6-テトラメチル-4-ピペリジル) セ バケート、ビスー(1,,2,2,6,6-ペンタメチ ルー4-ピペリジル)セバケート、ピス(2,2,6, 6ーテトラメチルー4ーピペリジル)テレフタレート、 1, 2-ビス(2, 2, 6, 6-テトラメチル-4-ビ 20 ペリジルオキシ)エタン、フェニル-1-ナフチルアミ ン、フェニルー2-ナフチルアミン、N, N'-ジフェ ニルー1、4-フェニレンジアミン、N-フェニルー N' -シクロヘキシルー1, 4 -フェニレンジアミンな どが含まれる。

【0051】リン系酸化防止剤には、例えば、トリイソ デシルホスファイト、トリフェニルホスファイト、トリ スノニルフェニルホスファイト、ジフェニルイソデシル ホスファイト、フェニルジイソデシルホスファイト、 2, 2-メチレンビス(4,6-ジ-t-ブチルフェニ 30 ル) オクチルホスファイト、4, 4′-ブチリデンビス (3-メチル-6-t-ブチルフェニル) ジトリデシル ホスファイト、トリス(2,4-ジーt-ブチルフェニ ル) ホスファイト、トリス (2-t-ブチル-4-メチ ルフェニル) ホスファイト、トリス (2, 4-ジーt-アミルフェニル) ホスファイト、トリス (2-t-ブチ ルフェニル) ホスファイト、ビス (2-t-ブチルフェ ニル)フェニルホスファイト、トリス[2-(1,1-ジメチルプロピル) -フェニル] ホスファイト、トリス [2, 4-(1, 1-ジメチルブロビル) -フェニル] ホスファイト、トリス(2-シクロヘキシルフェニル) ホスファイト、トリス(2-t-ブチル-4-フェニル フェニル)ホスファイトなどが含まれる。

【0052】ヒドロキノン系酸化防止剤には、例えば、2、5-ジ-t-ブチルヒドロキノンなどが含まれ、キノリン系酸化防止剤には、例えば、<math>6-xトキシー2、2、4-トリメチルー1、2-ジヒドロキノリンなどが含まれ、イオウ系酸化防止剤には、例えば、ジラウリルチオジプロビオネート、ジステアリルチオジプロビオネートなどが含まれる。

50 【0053】これらの酸化防止剤は一種又は二種以上併

用することができる。

【0054】好ましい酸化防止剤には、フェノール系酸 化防止剤(特に、ヒンダードフェノール類)などが含ま れる。ヒンダードフェノール類の中でも、特に、例え ば、1,6-ヘキサンジオールービス[3-(3,5-ジー 1 ーブチルー4 ーヒドロキシフェニル) プロピオネ ート] などのC2-10アルキレンジオールービス[3-(3, 5-ジー分岐C<sub>3-6</sub>アルキル-4-ヒドロキシフ ェニル)プロピオネート];例えば、トリエチレングリ コールービス [3-(3-t-ブチルー5-メチルー4 -ヒドロキシフェニル)プロピオネート]などのジ又は トリオキシC2.4アルキレンジオールーピス[3-(3. 5-ジー分岐C3-6アルキルー4-ヒドロキシフ ェニル) プロピオネート];例えば、グリセリントリス [3-(3,5-ジ-t-ブチル-4-ヒドロキシフェ 二ル) プロピオネート] などのC3·8アルキレントリオ ール-ビス [3-(3,5-ジー分岐C。ϵアルキル-4-ヒドロキシフェニル)プロピオネート];例えば、 ペンタエリスリトールテトラキス [3-(3,5-ジー t - ブチル - 4 - ヒドロキシフェニル) プロピオネー ト] などのC<sub>4・8</sub>アルキレンテトラオールテトラキス [3-(3,5-ジー分岐C3-6アルキル-4-ヒドロ -キシフェニル)プロピオネート]などが好ましい。

13

【0055】これらの酸化防止剤は単独で又は二種以上 使用できる。酸化防止剤の含有量は、例えば、ポリアセ タール樹脂100重量部に対して、0.01~5重量 部、好ましくは0.05~2.5重量部、特に0.1~ 1 重量部程度の範囲から選択できる。

【0056】アルカリ又はアルカリ土類金属化合物とし ては、脂肪族カルボン酸(例えば、酢酸、プロピオン 酸、コハク酸、アジピン酸など)、芳香族カルボン酸 (例えば、安息香酸、フタル酸、フェニル酢酸など)、 一塩基、二塩基又は三塩基オキシカルボン酸(例えば、 乳酸、マンデル酸、リンゴ酸、クエン酸など)などのC 」・10カルボン酸のナトリウム、カルシウム、マグネシウ ム金属塩;CaO、MgOなどの金属酸化物;Ca(○ H) 2、Mg (OH) 2などの金属水酸化物; CaCO 3、MgCO3などの金属炭酸塩などが例示できる。

【0057】前記アルカリ又はアルカリ土類金属化合物 は、単独又は二種以上を組合せて使用でき、その割合 は、ポリアセタール樹脂100重量部に対して、0.0 01~10重量部、好ましくは0.001~5重量部 (特に0.001~2重量部)程度の範囲から選択でき る。

【0058】安定剤としては、特に加工安定剤や耐候 (光) 安定剤などが挙げられる。

【0059】加工安定剤としては、ポリアルキレングリ コール、脂肪酸エステル、脂肪酸アミド及び脂肪酸金属 塩などから選択された少なくとも一種が使用できる。

キレングリコール(例えば、エチレングリコール、プロ ピレングリコール、テトラメチレングリコールなどのC 2-6アルキレングリコール (好ましくはC2-1アルキレン グリコール) など) の単独重合体、共重合体、及びそれ らからの誘導体などが含まれる。具体例としては、ポリ エチレングリコール、ポリプロピレングリコール、ポリ テトラメチレングリコールなどのポリC2-6アルキレン グリコール(好ましくはポリC2-4アルキレングリコー ル)、ポリオキシエチレン-ポリオキシプロピレン共重 10 合体 (ランダム又はブロック共重合体など)、ポリオキ シエチレンポリオキシプロピレングリセリルエーテル、 ポリオキシエチレンポリオキシプロピレンモノブチルエ ーテルなどの共重合体類が挙げられる。好ましいポリア ルキレングリコールは、オキシエチレン単位を有する重 合体、例えば、ポリエチレングリコール、ポリオキシエ チレンポリオキシプロピレン共重合体及びそれらの誘導 体などである。また、前記ポリアルキレングリコール は、数平均分子量が1×10<sup>3</sup>~1×10<sup>6</sup> (例えば、1  $\times 10^3 \sim 5 \times 10^5$ )、好ましくは2×10<sup>3</sup>~1×1 0<sup>5</sup> (例えば、2×10<sup>3</sup>~5×10<sup>1</sup>) 程度である。

【0061】脂肪酸エステルとしては、その構造は特に 制限されず、直鎖状又は分岐状脂肪酸エステルのいずれ も使用でき、前記エステルを構成する脂肪酸は、飽和脂 肪酸であってもよく、不飽和脂肪酸であってもよい。ま た、一部の水素原子がヒドロキシル基などの置換基で置 換されたものも使用できる。脂肪酸エステルを構成する 脂肪酸としては、炭素数10以上の1価又は2価の脂肪 酸、例えば、1価の飽和脂肪酸[カプリン酸、ラウリン 酸、ミリスチン酸、ペンタデシル酸、パルミチン酸、ス テアリン酸、アラキン酸、ベヘン酸、モンタン酸などの C10 34 飽和脂肪酸 (好ましくはC10-26 飽和脂肪酸) な ど]、炭素数10以上の1価の不飽和脂肪酸[オレイン 酸、リノール酸、リノレン酸、アラキドン酸、エルカ酸 などの C10-31 不飽和脂肪酸 (好ましくは C10 26 飽和脂 肪酸) など] 、炭素数10以上の二価の脂肪酸(二塩基 性脂肪酸) [セバシン酸、ドデカン二酸、テトラデカン 二酸、タプシア酸などの二価のCiolao飽和脂肪酸(好 ましくは二価のС10-20飽和脂肪酸)、デセン二酸、ド デセン二酸などの二価のCio 30不飽和脂肪酸(好まし くは二価の C10 20 不飽和脂肪酸) など] が例示でき る。これらの脂肪酸は一種又は二種以上組合せて使用で きる。前記脂肪酸には、1つ又は複数のヒドロキシル基 を分子内に有する脂肪酸も含まれる。

【0062】また、脂肪酸エステルを構成するアルコー、 ルは、その種類は特に制限されないが、多価アルコール が好ましい。前記多価アルコールとしては、炭素数が2 ~8程度、好ましくは2~6程度の多価アルコール又は その重合体、例えば、アルキレングリコール(例えば、 エチレングリコール、ジエチレングリコール、プロピレ 【0060】前記ポリアルキレングリコールには、アル 50 ングリコールなどのC2 \*アルキレングリコール(好ま

しくはC2 6アルキレングリコール) など) などのジオ ール類、グリセリン、トリメチロールプロパン又はこれ らの誘導体などのトリオール類、ペンタエリスリトー ル、ソルビタン又はこれらの誘導体などのテトラオール 類、及びこれらの多価アルコール類の単独又は共重合体 (例えば、ポリエチレングリコール、ポリプロピレング リコールなどのポリオキシアルキレングリコールの単独 又は共重合体、ポリグリセリンなど) などが例示でき る。前記ポリアルキレングリコールの平均重合度は2以 上(例えば、2~500)、好ましくは2~400(例 えば、2~300)程度であり、平均重合度16以上 (例えば、20~200程度)が好ましく、このような ポリアルキレングリコールは、炭素数12以上の脂肪酸 とのエステルとして好適に使用される。好ましい多価ア ルコールは、平均重合度が2以上のポリアルキレングリ コールである。これらの多価アルコールは一種又は二種 以上組合せて使用できる。

【0063】脂肪酸エステルは、前記脂肪酸と前記アル コールとで構成され、モノエステル、ジエステル、トリ エステルなど1又は複数のエステル結合を有していても よい。脂肪酸エステルの例としては、エチレングリコー ルジステアリン酸エステル、グリセリンモノステアリン 酸エステル、グリセリントリパルミチン酸エステル、ポ リグリセリントリステアリン酸エステル、トリメチロー ルプロパンモノパルミチン酸エステル、ペンタエリスリ トールモノウンデシル酸エステル、ソルビタンモノステ アリン酸エステル、ポリアルキレングリコール (ポリエ チレングリコール、ポリプロピレングリコールなど)の モノラウレート、モノパルミテート、モノステアレー ト、ジラウレート、ジパルミテート、ジステアレート、 ジベヘネート、ジモンタネート、ジオレート、ジリノレ ートなどが挙げられる。脂肪酸と多価アルコールから構 成された脂肪酸エステルにおいて、多価アルコール由来 の少なくとも1つの遊離のヒドロキシル基を有するも の、すなわちヒドロキシル基がエステル化されずにエス テル中に残存しているものが特に好ましい。

【0064】脂肪酸アミドとしては、前記脂肪酸エステルの項で例示した1価又は2価の脂肪酸とアミン類(モノアミン、ジアミン、ポリアミン類など)との酸アミド(モノアミド、ピスアミドなど)が使用できる。モノア 40ミドとしては、例えば、カプリン酸アミド、ラウリン酸アミド、ミリスチン酸アミド、パルミチン酸アミド、ステアリン酸アミド、アラキン酸アミド、オレイン酸アミドなどの飽和脂肪酸の第1級酸アミド、オレイン酸アミドなどのの不飽和脂肪酸の第1級酸アミド、ステアリルオレイン酸アミドなどの飽和及び/又は不飽和脂肪酸とモノアミンとの第2級酸アミドなどが例示できる。好ましい脂肪酸アミドはピスアミドである。前記ピスアミドには、 $C_{16}$  アルキレンジアミン(特に、 $C_{12}$  アルキレンジアミン)と前記脂肪

酸とのビスアミドなどが含まれ、その具体例としては、 エチレンジアミンージステアリン酸アミド、ヘキサメチレンジアミンージステアリン酸アミド、エチレンジアミンージエルカ酸アミドなどが挙げられ、さらにエチレンジアミンー(ステアリン酸アミド)オレイン酸アミドなどのアルキレンジアミンのアミン部位に異なるアシル基が結合した構造を有するビスアミドなども使用できる。前記酸アミドにおいて、酸アミドを構成する脂肪酸は飽和脂肪酸であるのが好ましい。

【0065】脂肪酸金属塩としては、前記例示の炭素数10以上の脂肪酸と金属との塩が使用できる。前記金属は、1~4価(特に1~2価)の価数を有するものが好ましく、通常、アルカリ金属(ナトリウムNa,カリウムKなど)、アルカリ土類金属(マグネシウムMg,カルシウムCaなど)、周期表1B族金属(銅Cu、銀Agなど)、周期表2B族金属(亜鉛乙nなど)、周期表4B族金属(アルミニウムA1など)、周期表4B族金属(スズSnなど)、及び周期表8族金属(鉄Fe,コバルトCo,ニッケルNiなど)などが使用できる。特にアルカリ土類金属(Mg,Caなど)塩を使用すいか好ましい。脂肪酸金属塩の例としては、ステアリン酸マグネシウム、ステアリン酸カルシウム、ステアリン酸カルシウム、ステアリン酸カルシウム、ステアリン酸カルシウムをどが挙げられる。

【0066】前記加工安定剤は、一種又は二種以上組合せて使用できる。

【0067】前記のような加工安定剤の割合は、ポリアセタール樹脂100重量部に対して、0.01~10重量部、好ましくは0.03~5重量部(例えば、0.05~3重量部)程度、特に0.05~2重量部程度である。前記割合が、0.01重量部未満では、ホルムアルデヒドの十分な抑制効果が得られず、10重量部を越えると組成物の機械的物性が損なわれるおそれがある。

【0068】耐候(光)安定剤としては、(a) ペンゾ トリアゾール系化合物、(b)ベンゾフェノン系化合 物、(c) 芳香族ベンゾエート系化合物、(d) シアノ アクリレート系化合物、(e)シュウ酸アニリド系化合 物、(f)ヒンダードアミン系化合物などが例示でき る。例えば、(a) ベンゾトリアゾール系化合物として は、2-(2′-ヒドロキシ-5′-メチルフェニル) ベンゾトリアゾール、2-(2′-ヒドロキシ-3′.  $5^{\prime}$  - ジー 1 - ブチルフェニル) ベンゾトリアゾ $\neg$ ル、 2-(3,5-ジ-t-アミル-2-ヒドロキシフェニ ル) ベンゾトリアゾール、2-(2′-ヒドロキシー 3′, 5′-ジーイソアミルフェニル) ベンゾトリアゾ ール、2 - [2-ヒドロキシ-3, 5-ビス (α,.α-ジメチルベンジル)フェニル]ベンゾトリアゾール、2 - (2´-ヒドロキシ-4´-オクトキシフェニル) ベ ンゾトリアゾールなどのヒドロキシル基含有ベンゾトリ

17 アゾール類、(b) ベンゾフェノン系化合物としては、 2, 4-ジヒドロキシベンゾフェノン、2-ヒドロキシ - 4 - メトキシベンゾフェノン、2 - ヒドロキシ-4-オクトキシベンゾフェノン、2-ヒドロキシ-4-ドデ シルオキシベンゾフェノン、2,2'-ジヒドロキシー 4-メトキシベンゾフェノン、2,2'-ジヒドロキシ シー4-メトキシ-5-スルホベンゾフェノン、2-ヒ ドロキシー4ーオキシベンジルベンゾフェノンなどのヒ ドロキシル基含有ベンゾフェノン類、(c) 芳香族ベン 10 ゾエート系化合物としては、p-t-ブチルフェニルサ リシレート、p-オクチルフェニルサリシレートなどの アルキルフェニルサリシレート類、(d)シアノアクリ レート系化合物としては、2-エチルヘキシル-2-シ アノー3, 3-ジフェニルアクリレート、エチルー2-シアノー3, 3-ジフェニルアクリレートなどのシアノ 基含有ジフェニルアクリレート類、(e)シュウ酸アニ リド系化合物としては、N-(2-エチルフェニル)-ウ酸ジアミド、N-(2-エチルフェニル)-N'- 20 (2-エトキシーフェニル) シュウ酸ジアミドなどの窒 素原子上に置換されていてもよいフェニル基などを有す るシュウ酸ジアミド類、(f)ヒンダードアミン系化合 物としては、立体障害性基を有するピペリジン誘導体 (4-7t)+2-2, 2, 6, 6-7t)+3tリジン、4-ステアロイルオキシ-2,2,6,6-テ トラメチルピペリジン、4-アクリロイルオキシー2, 2, 6, 6ーテトラメチルピペリジン、4ーメトキシー 2, 2, 6, 6-テトラメチルピペリジン、4-ベンゾ イルオキシー2, 2, 6, 6-テトラメチルピペリジ 30 ン、4-シクロヘキシルオキシ-2,2,6,6-テト ラメチルピペリジン、4-フェノキシー2, 2, 6, 6 -テトラメチルピペリジン、4-ベンジルオキシ-2, 2, 6, 6-テトラメチルピペリジン、4-(フェニル カルバモイルオキシ) -2, 2, 6, 6 - テトラメチル ピペリジン、ビス(2, 2, 6, 6-テトラメチルー4 - ピペリジル)オギザレート、ビス(2, 2, 6, 6-テトラメチルー4ーピペリジル)マロネート、ビス (2, 2, 6, 6-テトラメチル-4-ピペリジル)ア ジペート、ビス(2, 2, 6, 6ーテトラメチルー4- 40 ピペリジル) セバケート、ビス(1, 2, 2, 6, 6-ペンタメチルー4-ピペリジル) セバケート、ビス (2, 2, 6, 6-テトラメチル-4-ピペリジル)テ レフタレート、1, 2-ビス(2, 2, 6, 6-テトラ メチルー4-ピペリジルオキシ)エタン、ビス(2, 2、6、6-テトラメチル-4-ピペリジル) ヘキサメ チレン-1, 6-ジカルバメート、ピス(1-メチルー 2, 2, 6, 6-テトラメチル-4-ピペリジル) アジ ペート、トリス(2, 2, 6, 6-テトラメチル-4-

ートなどの 2、 2、 6、 6 ーテトラメチルピペリジン類)、又は高分子量のピペリジン誘導体重縮合物(コハク酸ジメチルー 1-(2-ヒドロキシエチル)-4-ヒドロキシ-2、 2、 6、 6-テトラメチルピペリジン重縮合物など)などが例示できる。

【0069】上記のような耐候(光)安定剤は、単独で用いてもよいが、1種又は2種以上を組み合わせて使用するのが好ましく、(a)ベンゾトリアゾール系化合物、(b)ベンゾフェノン系化合物、(c)芳香族ベンゾエート化合物、(d)シアノアクリレート系化合物、及び/又は(e)シュウ酸アニリド系化合物の耐候(光)安定剤と、(f)ヒンダードアミン系化合物との併用が好ましい。

【0070】耐候(光)安定剤を添加することにより、ホルムアルデヒド発生の抑制に加えて、ポリアセタール樹脂に耐候(光)性を付与することができ、熱安定性だけでなく、光などに対する安定性を向上させることができる。

【0071】耐候(光)安定剤の添加量は、例えば、ポリアセタール樹脂100重量部に対して0.01~5重量部(例えば、0.01~3重量部)、好ましくは0.01~2重量部、さらに好ましくは0.1~2重量部(例えば、0.1~1.5重量部)程度である。

【0072】前記酸化防止剤、アルカリ又はアルカリ土類金属化合物及び安定剤は、それぞれ単独で用いてもよく、必要に応じて二種以上を組み合わせて使用してもよい。

【0073】本発明のポリアセタール樹脂組成物は、さらに窒素含有化合物を含んでいてもよい。

【0074】塩基性窒素含有化合物には、低分子化合物 や高分子化合物 (窒素含有樹脂) が含まれる。窒素含有 低分子化合物としては、例えば、モノエタノールアミ ン, ジエタノールアミンなどの脂肪族アミン, 芳香族ア ミン類 (o-トルイジン, p-トルイジン, p-フェニ レンジアミンなどの芳香族第2級アミン又は第3級アミ ン)、アミド化合物(マロンアミド,イソフタル酸ジア ミドなどの多価カルボン酸アミド、p-アミノベンズア ミドなど)、ヒドラジン又はその誘導体(ヒドラジン、 ヒドラゾン、多価カルボン酸ヒドラジドなどのヒドラジ ドなど)、ポリアミノトリアジン類(グアナミン、アセ トグアナミン、ベンゾグアナミンなどのグアナミン類又 はそれらの誘導体、メラミン又はその誘導体)、ウラシ ル又はその誘導体(ウラシル、ウリジンなど)、シトシ ン又はその誘導体(シトシン、シチジンなど)などが例 示できる。

2, 6, 6-Fトラメチルー 4-ピペリジル)へキサメ 【 0 0 7 5 】 窒素含有樹脂としては、例えば、ホルムア チレンー 1, 6-ジカルバメート、ピス (1-メチルー 2, 2, 6, 6-Fトラメチルー 4-ピペリジル)アジ ン樹脂,メラミン樹脂,グアニジン樹脂などの縮合樹 ペート、トリス (2, 2, 6, 6-Fトラメチルー 4- 脂、フェノールーメラミン樹脂,ベンゾグアナミンーメ ピペリジル)ベンゼンー 1, 3, 5-トリカルボキシレ 50 ラミン樹脂,芳香族ポリアミン-メラミン樹脂などの共

縮合樹脂など)、芳香族アミンーホルムアルデヒド樹脂(アニリン樹脂など)、ポリアミド樹脂(例えば、ナイロン3,ナイロン6,ナイロン66,ナイロン11,ナイロン12,ナイロン6-10,ナイロン6-11,ナイロン6-10,ナイロン6-11,ナイロン6-12,ナイロン6-66-610などの単独又は共重合ポリアミド、メチロール基やアルコキシメチル基を有する置換ポリアミドなど)、ポリエステルアミド、ポリアミドイミド、ポリアクリルアミド、ポリアミノチオエーテルなどが例示できる。

【0076】好ましい窒素含有化合物には、ポリアミノトリアジン類(メラミン又はその誘導体)、窒素含有樹脂(メラミン樹脂などのアミノ樹脂、ポリアミド樹脂など)が含まれる。特にメラミン、アミノ樹脂(メラミン樹脂など)、ポリアミド樹脂が好ましく、アミノ樹脂、なかでも架橋アミノ樹脂が好ましい。さらには、メラミン樹脂(メラミンーホルムアルデヒド樹脂)、特に架橋メラミン樹脂が好ましい。

【0077】これらの窒素含有化合物は単独で又は二種以上使用でき、窒素含有化合物の使用量は、例えば、ポリアセタール樹脂100重量部に対して、0.01~5重量部、好ましくは0.02~2.5重量部(特に0.02~1重量部)程度の範囲から選択できる。

【0078】また、本発明のポリアセタール樹脂組成物 に、さらに着色剤を混合することも可能である。着色剤 としては、各種染料または顔料が使用できる。染料はソ ルベント染料が好ましく、アゾ系染料、アントラキノン 系染料、フタロシアニン系染料、又はナフトキノン系染 料などが挙げられる。顔料については、無機顔料及び有 機顔料のいずれも使用できる。無機顔料としては、チタ ン系顔料、亜鉛系顔料、カーボンブラック(ファーネス ブラック、チャンネルプラック、アセチレンブラック、 ケッチェンブラックなど)、鉄系顔料、モリブデン系顔 料、カドミウム系顔料、鉛系顔料、コバルト系顔料、及 びアルミニウム系顔料などが例示でき、有機顔料として は、アゾ系顔料、アンスラキノン系顔料、フタロシアニ ン系顔料、キナクリドン系顔料、ペリレン系顔料、ペリ ノン系顔料、イソインドリン系顔料、ジオキサジン系顔 料、又はスレン系顔料などが例示できる。上記のような 着色剤は、単独で用いてもよく、また複数の着色剤を組 み合わせて用いてもよい。カーボンプラック又はチタン 白(酸化チタン)などの光遮蔽効果の高い着色剤を用い ると、耐候(光)性を向上できる。

【0079】着色剤の含有量は、例えば、ポリアセタール樹脂100重量部に対して、0~5重量部(例えば、0.01~5重量部)、好ましくは0.1~4重量部、さらに好ましくは0.3~3重量部程度である。

【0080】本発明の樹脂組成物に、必要に応じて耐候 (光)性に優れた樹脂、例えば、アクリル系樹脂(ポリメチルメタクリレートなどのCinoアルキル(メタ)ア 50 クリレートの単独又は共重合体)、アクリル系コアシェルポリマー、ポリカーボネート樹脂などを添加してもよい。また、表面改質剤を添加することにより、クラックなどの外観不良を抑制できる。

【0081】本発明のポリアセタール樹脂組成物には、必要に応じて各種添加剤、例えば、離型剤、核剤、帯電防止剤、難燃剤、界面活性剤、各種ポリマー、充填剤などを1種又は2種以上組み合わせて添加してもよい。

【0082】本発明のポリアセタール樹脂組成物は、粉 10 粒状混合物や溶融混合物であってもよく、ポリアセター ル樹脂と、アイオノマー樹脂と、抑制剤と、必要により 他の添加剤とを慣用の方法で混合することにより調製で きる。例えば、①各成分を混合して、一軸又は二軸の押 出機により混練して押出してペレットを調製した後、成 形する方法、②一旦組成の異なるペレット (マスターバ ッチ) を調製し、そのペレットを所定量混合 (希釈) し て成形に供し、所定の組成の成形品を得る方法、③ポリ アセタール樹脂のペレットに抑制剤を散布などにより付 着させた後、成形し、所定の組成の成形品を得る方法な どが採用できる。また、成形品に用いられる組成物の調 製において、基体であるポリアセタール樹脂の粉粒体 (例えば、ポリアセタール樹脂の一部又は全部を粉砕し た粉粒体) と他の成分(尿素誘導体など)を混合して溶 融混練すると、添加物の分散を向上させるのに有利であ

【0083】本発明のポリアセタール樹脂組成物は、その成型加工(特に溶融成型加工)工程において、ポリアセタール樹脂の酸化又は熱分解などによるホルムアルデヒドの生成を顕著に抑制でき、作業環境を改善できる。また、金型への分解物などの付着(モールドデポジット)、成形品からの分解物の浸出を顕著に抑制し、ヒートエージング性を大幅に改善でき、成形加工時の諸問題を改善できる。そのため、本発明の樹脂組成物は、慣用の成形方法、例えば、射出成形、押出成形、圧縮成形、ブロー成形、真空成形、発泡成形、回転成形、ガスインジェクションモールディングなどの方法で、種々の成形品を成形するのに有用である。

【0084】前記ポリアセタール樹脂組成物で構成された本発明のポリアセタール樹脂成形品は、アイオノマー樹脂と特定の抑制剤とを含んでおり、ホルムアルデヒド発生量が極めて少ない。すなわち、酸化防止剤などの安定剤を含む従来の前記ポリアセタール樹脂で構成された成形品は、比較的多量のホルムアルデヒドを生成し、腐食や変色などの他、生活環境や作業環境を汚染する。例えば、一般に市販されているポリアセタール樹脂成形品からのホルムアルデヒド発生量は、乾式(恒温乾燥雰囲気下)において、表面積 $1 cm^2$ 当たり $2 \sim 5 \mu$  g程度であり、湿式(恒温湿潤雰囲気下)において、表面積 $1 cm^2$ 当たり $3 \sim 6 \mu$  g程度である。また、成形条件を制御しても、乾式(恒温乾燥雰囲気下)において表面

積1 c m² 当たり1. 5 μg以下、湿式(恒温湿潤雰囲 気下) において、表面積1 c m² 当たり2. 5 μ g以下 の成形品を得ることが困難である。

【0085】これに対して、本発明のポリアセタール樹 脂成形品は、乾式において、ホルムアルデヒド発生量が 成形品の表面積1cm<sup>2</sup>当たり2.0 μg以下(0~ 1.  $8 \mu g$ )、好ましくは1.  $5 \mu g$ 以下  $(0 \sim 1 \mu g$ 程度)、さらに好ましくは $0 \sim 0$ .  $8 \mu g$ 、特に $0 \sim$ 0. 7 μ g程度であり、通常、0. 01~0. 7 μ g程 量が成形品の表面積1 c m² 当たり2. 5 μ g 以下(0  $\sim 2 \mu g$ 程度)、好ましくは $0 \sim 1$ .  $7 \mu g$ 、さらに好 ましくは $0 \sim 1$ .  $5 \mu g 程度であり、通常、<math>0$ .  $01 \sim$ 1. 5 μ g程度である。

【0086】本発明のポリアセタール樹脂成形品は、乾 式及び湿式のいずれか一方において、前記ホルムアルデ ヒド発生量を有していればよく、通常、乾式及び湿式の 双方において、前記ホルムアルデヒド発生量を有してい

【0087】なお、乾式でのホルムアルデヒド発生量 20 は、次のようにして測定できる。

【0088】ポリアセタール樹脂成形品を、必要により 切断して表面積を測定した後、その成形品の適当量(例 えば、表面積10~50cm²となる程度)を密閉容器 (容量20m1)に入れ、温度80℃で24時間放置す る。その後、この密閉容器中に水を5ml注入し、この 水溶液のホルマリン量をJIS K0102, 29 (ホ ルムアルデヒドの項)に従って定量し、成形品の表面積 当たりのホルムアルデヒド発生量 (μg/cm²) を求

【0089】また、湿式でのホルムアルデヒド発生量 は、次のようにして測定できる。

【0090】ポリアセタール樹脂成形品を、必要により 切断して表面積を測定した後、その成形品の適当量(例 えば、表面積10~100cm2となる程度)を、蒸留 水50m1を含む密閉容器(容量1し)の蓋に吊下げて 密閉し、恒温槽内に温度60℃で3時間放置する。その 後、室温で1時間放置し、密閉容器中の水溶液のホルマ リン量をJIS K0102, 29 (ホルムアルデヒド の項)に従って定量し、成形品の表面積当たりのホルム アルデヒド発生量 ( $\mu$ g/c m<sup>2</sup>) を求める。

【0091】本発明における前記ホルムアルデヒド発生 量の数値規定は、ポリアセタール樹脂、アイオノマー樹 脂、及び特定の抑制剤を含む限り、添加剤(安定剤、離 型剤など)を含有するポリアセタール樹脂組成物の成形 品についてだけでなく、無機充填剤、他のポリマーを含 有する組成物の成形品においても、その成形品の表面の 大部分 (例えば、50~100%) がポリアセタール樹 脂で構成された成形品(例えば、多色成形品や被覆成形 品など) についても適用可能である。

【0092】本発明の成形品は、ホルムアルデヒドが弊 害となるいずれの用途(例えば、自転車部品としてのノ ブ、レバーなど) にも使用可能であるが、自動車分野や 電気・電子分野の機構部品(能動部品や受動部品な ど)、建材・配管分野、日用品(生活)・化粧品分野、 及び医用分野(医療・治療分野)の部品・部材として好 適に使用される。

【0093】より具体的には、自動車分野の機構部品と しては、インナーハンドル、フェーエルトランクオープ 度である。また、湿式において、ホルムアルデヒド発生 10 ナー、シートベルトバックル、アシストラップ、各種ス イッチ、ノブ、レバー、クリップなどの内装部品、メー ターやコネクターなどの電気系統部品、オーディオ機器 やカーナビゲーション機器などの車載電気・電子部品、 ウインドウレギュレーターのキャリアープレートに代表 される金属と接触する部品、ドアロックアクチェーター 部品、ミラー部品、ワイパーモーターシステム部品、燃 料系統の部品などが例示できる。

> 【0094】電気・電子分野の機構部品としては、ポリ アセタール樹脂成形品で構成され、かつ金属接点が多数 存在する機器の部品又は部材「例えば、カセットテープ レコーダなどのオーディオ機器、VTR(ビデオテープ レコーダー)、8mmビデオ、ビデオカメラなどのビデ オ機器、又はコピー機、ファクシミリ、ワードプロセサ ー、コンピューターなどのOA(オフィスオートメーシ ョン)機器、更にはモーター、発条などの駆動力で作動 する玩具、電話機、コンピュータなどに付属するキーボ ードなど]などが例示できる。具体的には、シャーシ (基盤)、ギヤー、レバー、カム、プーリー、軸受けな どが挙げられる。さらに、少なくとも一部がポリアセタ 30 一ル樹脂成形品で構成された光及び磁気メディア部品 (例えば、金属薄膜型磁気テープカセット、磁気ディス クカートリッジ、光磁気ディスクカートリッジなど)、 更に詳しくは、音楽用メタルテープカセット、デジタル オーディオテープカセット、8 mmビデオテープカセッ ト、フロッピーディスクカートリッジ、ミニディスクカ ートリッジなどにも適用可能である。光及び磁気メディ ア部品の具体例としては、テープカセット部品(テープ カセットの本体、リール、ハブ、ガイド、ローラー、ス トッパー、リッドなど)、ディスクカートリッジ部品 (ディスクカートリッジの本体(ケース)、シャッタ ー、クランピングプレートなど) などが挙げられる。

【0095】さらに、本発明のポリアセタール樹脂成形 品は、照明器具、建具、配管、コック、蛇口、トイレ周 辺機器部品などの建材・配管部品、文具、リップクリー、 ム・口紅容器、洗浄器、浄水器、スプレーノズル、スプ レー容器、エアゾール容器、一般的な容器、注射針のホ ルダーなどの広範な生活関係部品・化粧関係部品・医用 関係部品に好適に使用される。

[0096]

【発明の効果】本発明のポリアセタール樹脂組成物は、

アイオノマー樹脂と特定の抑制剤とを含んでいるので、ポリアセタール樹脂の熱安定性(特に成形加工時の溶融安定性)を大幅に改善できる。また、少量の添加でホルムアルデヒドの発生量を極めて低レベルに抑制でき、作業環境を大きく改善できる。さらには、過酷な条件下であってもホルムアルデヒドの生成を抑制でき、金型への分解物の付着(モールドデポジット)、成形品からの分解物の浸出や成形品の熱劣化を抑制でき、成形品の品質や成形性を向上できる。

#### [0097]

【実施例】以下に、実施例に基づいて本発明をより詳細 に説明するが、本発明はこれらの実施例により限定され るものではない。

【0098】なお、実施例及び比較例において、乾式および湿式での成形品からのホルムアルデヒドの発生量について、以下のようにして評価した。

【0099】[乾式での成形品からのホルムアルデヒド発生量] 試験片 (2mm×2mm×50mm) 10個 (総表面積約40cm²) の樹脂サンプルを密閉容器 (容量20m1)に入れ、温度80℃で24時間、恒温槽内で加熱し20た後、室温に空冷し、蒸留水5m1をシリンジにて注入した。この水溶液のホルムアルデヒド量を、JIS K0102,29. (ホルムアルデヒドの項)に従って定量し、表面積当たりのホルムアルデヒドガス発生量(μ\*

\*g/cm²) を算出した。

【0100】 [湿式での成形品からのホルムアルデヒド発生量] 平板状成形品 (120mm×120mm×2mm) から4辺を切除して得た試験片 (100mm×40mm×2mm; 総表面積85.6 c m²) を、蒸留水50mlを含むポリエチレン製瓶 (容量1L) の蓋に吊下げて密閉し、恒温槽内に温度60℃で3時間放置した後、室温で1時間静置する。ポリエチレン製瓶中の水溶液のホルマリン量をJISK0102,29. (ホルムアルデヒドの項) に従って定量し、表面積当たりのホルムアルデヒド発生量 (μg/cm²)を算出した。

【0101】実施例1~10及び比較例1~2 ポリアセタール樹脂100重量部に、アイオノマー樹脂、抑制剤として尿素誘導体、及び酸化防止剤を表1に示す割合で混合した後、二軸押出機により溶融混合し、ベレット状の組成物を調製した。さらに、射出成形機により、ペレット状組成物を用いて試験片を成形し、この試験片からのホルムアルデヒド発生量を測定した。結果を表1に示す。

0 【0102】比較のため、抑制剤として尿素誘導体を添加しない例について、上記と同様にして評価した。

[0103]

【表1】

表 1

	<del></del>											
	<u> </u>								比較例			
	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	1	2
ポリアセタール樹脂	a-l	a-1	a-i	a-1	a-1	a-i	a-1	a-1	a-1	a-1	a-1	a-1
(重量部)	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100
アイオノマ-樹脂	b-1	b-2	b−3	b-4	b-5	b-1	b-1	b-1	b-1	b-1		b-1
(重量部)	0. }	0. 02	0. 02	0. 02	0. 02	0. 02	0. 02	0. 02	0. 02	0. 02		0.1
抑制剤	C I	c-l	c-i	c-1	c-1	c-2	c-3	c-4	c-5	c-6		
(重量部)	0. 3	0. 3	0.3	0. 3	0.3	0. 3	0. 3	0. 3	0. 3	0.3		
酸化防止剤	d-1	d-1	d-1	d-1	d-I	d-2	d-2	d-2	d-2	d-1	d-1	d-1
(重量部)	0. 3	0. 3	0. 3	0. 3	0. 3	0. 3	0. 3	0. 3	0. 3	0.3	0. 3	0. 3
ホルムアルデヒド発生量	0. 2	0. 3	0. 2	0. 2	0. 4	0. 3	0. 9	0. 3	0. 8	0. 5	19	5. 7
乾式 (µg/cm²)												J. 1
ホルムアルデヒド発生量	0. 3	0. 3	0. 4	0. 4	0. 5	0. 4	1. 2	0. 6	1 1	0. 8	13	4. 7
湿式 (μg/cm²)						-	<b></b>	5. 0	1	0. 6	1.9	4. 1

#### 【0104】実施例11及び比較例3~7

各種ペレット状のポリアセタール樹脂100重量部に、アイオノマー樹脂と抑制剤とを表2に示す割合でまぶし 40 た。このペレット組成物を用いて、射出成形機により、所定の成形品を成形し、成形品からのホルムアルデヒド発生量を測定した。

【0105】比較のため、アイオノマー樹脂と抑制剤と を添加しない例、及びアイオノマー樹脂のみを添加した 例について、上記と同様にして評価した。

### 【0106】 実施例12~15

ペレット状のポリアセタール樹脂 1 0 0 重量部 [(a-2), (a-3), (a-4) 又は (a-5)] に、アイオノマー樹脂と尿素誘導体のアラントインとを含むマ

スターバッチペレット [(c-7), (c-8) 又は (c-9) ] を表 2 に示す割合で添加した。このペレット組成物を用いて、射出成形機により、所定の成形品を成形し、成形品からのホルムアルデヒド発生量を測定した。

【0107】実施例および比較例で使用したポリアセタール樹脂、アイオノマー樹脂、抑制剤及び酸化防止剤は、以下の通りである。

【0108】1. ポリアセタール樹脂

(a-1):ポリアセタール樹脂コポリマー ポリプラスチックス(株)製,「ジュラコン」

(a-2):ポリアセタール樹脂コポリマー

イオノマー樹脂と尿素誘導体のアラントインとを含むマ 50 ポリアセタール樹脂コポリマー100重量部に酸化防止

剤としてベンタエリスリトールテトラキス [3-(3,5-ジーtープチルー4-ヒドロキシフェニル) プロピオネート] 0.3重量部、窒素含有化合物としてメラミン0.05重量部、12-ヒドロキシステアリン酸カルシウム0.1重量部、エチレンピスステアリルアミド0.2重量部を、二軸押出機により溶融混合してペレット状に調製した。

【0109】 (a-3):ポリアセタール樹脂コポリマ

ポリアセタール樹脂コポリマー100重量部に、酸化防 10 止剤としてペンタエリスリトールテトラキス[3-(3,5-ジーtーブチルー4ーヒドロキシフェニル)プロピオネート]0.3重量部、耐候(光)安定剤として2-[2-ヒドロキシー3,5-ビス(α,α-ジメチルペンジル)フェニル]ペンゾトリアゾール0.4重量部及びビス(2,2,6,6-テトラメチルーピペリジル)セバケート0.2重量部の二種、着色剤としてPL-D4741Nレッド[大日精化工業(株)製]0.5重量部、窒素含有化合物としてメラミン0.03重量部、12-ヒドロキシステアリン酸カルシウム0.1重 20量部、ポリオキシエチレンモノステアレート(分子量約4,000)0.5重量部を、二軸押出機により溶融混合してペレット状に調製した。

【0110】 (a-4):ポリアセタール樹脂コポリマ

ポリアセタール樹脂コポリマー 100 重量部に、酸化防止剤としてペンタエリスリトールテトラキス [3-(3,5-ジーt-ブチルー4-ヒドロキシフェニル) プロピオネート ]0.3 重量部、耐候 ](X) 安定剤として  $[2-ヒドロキシー3,5-ビス(\alpha,\alpha-ジメチルベンジル)$  フェニル ](X) ベンゾトリアゾール [2-U] ジル [2-U] ゼンゾトリアゾール [3-U] ジル [3-U] セバケート [3-U] 2 重量部の二種、着色剤として [3-U] 2 世量部の二種、着色剤として [3-U] 2 世間 [3-U] 2 世間 [3-U] 2 世間 [3-U] 3 下の [3-U] 2 世間 [3-U] 3 下の [

【0111】 (a-5):ポリアセタール樹脂コポリマ 40

ポリアセタール樹脂コポリマー100重量部に、酸化防止剤としてペンタエリスリトールテトラキス[3-(3,5-ジーtーブチルー4-ヒドロキシフェニル)プロピオネート]0.3重量部、耐候(光)安定剤として2-[2-ヒドロキシー3,5-ビス(α,α-ジメチルペンジル)フェニル]ベンゾトリアゾール0.4重量部及びビス(2,2,6,6-テトラメチルーピペリジル)セバケート0.2重量部の二種、着色剤としてアセチレンブラック10重量部、容素含有化合物として

メラミン 0.03 重量部、12-ヒドロキシステアリン酸カルシウム 0.1重量部、ポリオキシエチレンモノステアレート(分子量約4,000)0.5 重量部を、二

軸押出機により溶融混合してペレット状に調製した。

【0112】2、アイオノマー樹脂

(b-1):エチレンーメタクリル酸共重合体の亜鉛アイオノマー

メタクリル酸変性率:15重量%

中和度 : 23%

0 (b-2):エチレン-メタクリル酸共重合体の亜鉛アイオノマー

メタクリル酸変性率:15重量%

中和度 : 50%

(b-3): エチレン-アクリル酸共重合体のカルシウムアイオノマー

アクリル酸変性率 : 5 重量% 中和度 : 5 0 %

(b-4):エチレン-メタクリル酸共重合体のマグネ

シウムアイオノマー

20 メタクリル酸変性率:15重量%

中和度 : 50%

(b-5):エチレン-メタクリル酸共重合体のナトリ

ウムアイオノマー

メタクリル酸変性率:15重量%

中和度 : 30%

3. 抑制剤

(c-1):アラントイン

川研ファインケミカル(株)製

(c − 2):アラントインジヒドロキシアルミニウム

30 川研ファインケミカル (株) 製, 「ALDA」

(c-3): CDU (2-オキソー4-メチルー6-ウレイドヘキサハイドロピリミジン)

チッソ旭肥料 (株) 製

(c-4):ホルム窒素 2モル粉

三井化学(株)製

(c-5): DVPF=V

(c-6): ビウレア

(c-7):ポリアセタール樹脂 (a-1)、0. 3重量%の酸化防止剤 (d-1)、10重量%のアラントイン (c-1)、10重量%のアイオノマー樹脂 (b-1)とを混合し、二軸押出機により溶融混合してペレット状に調製したマスターバッチペレット。

【0113】 (c-8):ポリアセタール樹脂 (a-1)、0.3 重量%の酸化防止剤 (d-1)、10 重量%のアラントイン (c-1)、10 重量%のアイオノマー樹脂 (b-1)、30 重量%のペンゾグアナミンとを混合し、二軸押出機により溶融混合してペレット状に調製したマスターバッチペレット。

%のアラントイン(c-1)、10重量%のアイオノマー樹脂(b-1)、30重量%のCTUグアナミンとを混合し、二軸押出機により溶融混合してペレット状に調製したマスターバッチペレット。

【0115】4. 酸化防止剤

(d-1):  $^{2}$  $^{2}$  $^{3}$  $^{-1}$ 

(3, 5-ジ-t-プチル-4-ヒドロキシフェニル) \*

\*プロピオネート]

(d-2): トリエチレングリコールビス [3-(3-t-7)] [3-(3-t-7)] [3-(3-t-7)] [3-(3-t-7)] [3-(3-t-7)] [3-(3-t-7)] [3-(3-t-7)]

28

[0116]

【表2】

				20						
	実施例				比較例					
	11	12	13	14	15	3	4	5	6	7
ポリアセタール樹脂	a-2	a-2	a-3	a-4	a-5	a-2	a-2	a-3	a-4	a-5
(重量部)	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100
アイオノマ-樹脂	b-1	_			_	_	b-1			
(重量部)	0.1						0. 1			
抑制剤	c-I	c-7	c-7	c-8	c-9					
(重量部)	0. 05	0. 5	0. 5	0. 5	0.5					ļ
ホルムアルデヒド発生量	0. 3	0. 4	0. 9	0. 5	0. 6	2. 7	2, 5	2. 6	2. 7	3. 0
乾式 (μg/cm²)						'	2. 0	2. 0		J. U

【0117】表より明らかなように、比較例に比べて、 実施例の樹脂組成物は、ホルムアルデヒドの発生量が極

めて小さいため、作業環境を大きく改善できるととも に、成形品の品質及び成形性を向上できる。

# THIS PAGE BLANK (USPTO)